

04. 2. 2005

日 本 国 特 許 庁
JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 2 0 0 4 年 3 月 1 日
Date of Application:

出 願 番 号 特 願 2 0 0 4 - 0 5 5 8 8 4
Application Number:

[ST. 10/C] : [J P 2 0 0 4 - 0 5 5 8 8 4]

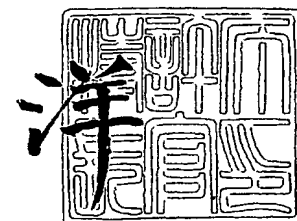
出 願 人 株式会社村田製作所
Applicant(s):

Best Available Copy

2 0 0 5 年 3 月 1 8 日

特許庁長官
Commissioner,
Japan Patent Office

小 川



【書類名】 特許願
【整理番号】 104002
【提出日】 平成16年 3月 1日
【あて先】 特許庁長官殿
【国際特許分類】 C04B 35/00
H05K 1/03
H03H 3/00

【発明者】
【住所又は居所】 京都府長岡京市天神二丁目 2 6 番 1 0 号 株式会社村田製作所内
【氏名】 森 直哉
【特許出願人】
【識別番号】 000006231
【氏名又は名称】 株式会社村田製作所
【代表者】 村田 泰隆
【代理人】
【識別番号】 100085143
【弁理士】
【氏名又は名称】 小柴 雅昭
【電話番号】 06-6779-1498
【手数料の表示】
【予納台帳番号】 040970
【納付金額】 21,000円
【提出物件の目録】
【物件名】 特許請求の範囲 1
【物件名】 明細書 1
【物件名】 図面 1
【物件名】 要約書 1

【書類名】特許請求の範囲

【請求項 1】

Mg_2SiO_4 からなる第 1 のセラミック粉末と、 $CaTiO_3$ 、 $SrTiO_3$ および TiO_2 からなる群より選ばれる少なくとも 1 種からなる第 2 のセラミック粉末と、ホウケイ酸ガラス粉末とを含み、前記ホウケイ酸ガラスは、リチウムを Li_2O 換算で 3～15 重量%、マグネシウムを MgO 換算で 30～50 重量%、ホウ素を B_2O_3 換算で 15～30 重量%、ケイ素を SiO_2 換算で 10～35 重量%、亜鉛を ZnO 換算で 6～20 重量%、および、アルミニウムを Al_2O_3 換算で 0～15 重量% 含む、絶縁体セラミック組成物。

【請求項 2】

前記ホウケイ酸ガラス粉末を 3～20 重量% 含む、請求項 1 に記載の絶縁体セラミック組成物。

【請求項 3】

前記第 1 のセラミック粉末を 70 重量% 以上含み、かつ前記第 2 のセラミック粉末を 6～30 重量% 含む、請求項 1 または 2 に記載の絶縁体セラミック組成物。

【請求項 4】

前記ホウケイ酸ガラスは、 $Li_2(Mg, Zn)SiO_4$ 結晶相を析出し得る組成である、請求項 1 ないし 3 のいずれかに記載の絶縁体セラミック組成物。

【請求項 5】

前記第 1 のセラミック粉末の中心粒径 D_{50} が $1\mu m$ 以下である、請求項 1 ないし 4 のいずれかに記載の絶縁体セラミック組成物。

【請求項 6】

前記第 2 のセラミック粉末が $SrTiO_3$ 粉末および TiO_2 粉末である、請求項 1 ないし 5 のいずれかに記載の絶縁体セラミック組成物。

【請求項 7】

$SrTiO_3$ 粉末を 6～13 重量% 含み、かつ TiO_2 粉末を 0.3～5.5 重量% 含む、請求項 6 に記載の絶縁体セラミック組成物。

【請求項 8】

請求項 1 ないし 7 のいずれかに記載の絶縁体セラミック組成物を $1000^\circ C$ 以下の温度で焼成することによって得られる、絶縁性セラミック焼結体。

【請求項 9】

積層された複数の絶縁性セラミック層と、前記絶縁性セラミック層に関連して設けられる配線導体とを備える、積層型セラミック電子部品であって、前記絶縁性セラミック層は請求項 8 に記載の絶縁性セラミック焼結体からなり、前記配線導体は銅または銀を主成分とする、積層型セラミック電子部品。

【書類名】明細書

【発明の名称】絶縁体セラミック組成物、絶縁性セラミック焼結体および積層型セラミック電子部品

【技術分野】

【0001】

この発明は、絶縁体セラミック組成物に関するもので、特に、低温での焼成が可能なようにガラス成分を含む絶縁体セラミック組成物、それを焼成して得られる絶縁性セラミック焼結体、およびこの絶縁性セラミック焼結体を用いて構成される積層型セラミック電子部品に関するものである。

【背景技術】

【0002】

電子機器の小型化を可能にする有効な手段の1つとして、電子機器において多機能電子部品を用いることが行なわれている。多機能電子部品としては、たとえばセラミック多層モジュールがある。

【0003】

セラミック多層モジュールは、多層セラミック基板を備えている。多層セラミック基板の内部には、電気的接続機能を果たしたりコンデンサやインダクタなどの受動素子を構成したりするための配線導体が内蔵され、また、多層セラミック基板上には、種々の電子部品が搭載される。

【0004】

このようなことから、セラミック多層モジュールは、小型でありながら、多機能化を図ることができ、これを用いることによって、電子機器の小型化が可能になる。

【0005】

また、電子機器に対しては、上述したような小型化に加えて、高周波化に対する要望も高まっている。このような背景の下、高周波領域で用いられるセラミック多層モジュールにあつては、そこに備える多層セラミック基板が高周波特性に優れていることが望まれる。より具体的には、多層セラミック基板において積層構造を与える絶縁性セラミック層を構成する絶縁性セラミック焼結体が高周波特性に優れていることが望まれる。

【0006】

このような要望を満たし得る絶縁性セラミック焼結体を得るための絶縁体セラミック組成物として、たとえば特開2000-344571号公報（特許文献1）に記載されたものがある。特許文献1では、フォルステライトとチタン酸カルシウムとスピネルとを含む3成分系の絶縁体セラミック組成物が開示されている。特許文献1によれば、この絶縁体セラミック組成物は、より好ましい組成範囲において、周波数[GHz]/誘電損失($\tan \delta$)で表されるQf値として、38000GHz以上の値を示し、誘電率の温度係数として $-80 \sim +40 \text{ ppm} \cdot ^\circ\text{C}^{-1}$ の値を示す、とされている。

【特許文献1】特開2000-344571号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

【0007】

前述したセラミック多層モジュールに備える多層セラミック基板を製造しようとする場合、焼成工程が実施される。そして、この焼成工程では、多層セラミック基板に設けられる配線導体も同時に焼成されることになる。

【0008】

セラミック多層モジュールを高周波領域で問題なく用いることができるようにするには、まず、多層セラミック基板に備える配線導体を電気抵抗の低いものとしなければならない。そのため、配線導体に含まれる導電成分として、電気抵抗が低い、たとえば銅または銀のような金属を用いる必要がある。

【0009】

しかしながら、これら銅や銀のような金属は、その融点が比較的低い。そのため、これ

らの金属を含む配線導体と同時に焼成して、多層セラミック基板を得るには、多層セラミック基板に備える絶縁性セラミック層を構成するための絶縁体セラミック組成物は、たとえば1000℃以下といった低温で焼成できるものでなければならない。

【0010】

これに関連して、特許文献1に記載された絶縁体セラミック組成物の場合には、1140～1600℃の焼成温度が開示されていて、1000℃以下の温度での焼成が可能であるという条件を満たすことができない。

【0011】

また、多層セラミック基板において、高周波化に対応し、かつ配線導体の高密度化を可能にするには、そこに備える絶縁性セラミック層の低誘電率化が必要である。なお、特許文献1では、そこに開示された絶縁体セラミック組成物を焼成して得られた絶縁性セラミック焼結体の比誘電率の具体的数値については開示されていない。

【0012】

そこで、この発明の目的は、1000℃以下の温度で焼成することが可能であり、かつ比誘電率が低く、さらに高周波特性に優れた、より具体的には、共振周波数の温度特性を小さく制御することが可能であり、さらに高いQf値を得ることができる、絶縁体セラミック組成物を提供しようとするものである。

【0013】

この発明の他の目的は、上述の絶縁体セラミック組成物を焼成して得られる絶縁性セラミック焼結体、およびこの絶縁性セラミック焼結体を用いて構成される積層型セラミック電子部品を提供しようとするものである。

【課題を解決するための手段】

【0014】

この発明に係る絶縁体セラミック組成物は、上述した技術的課題を解決するため、 Mg_2SiO_4 からなる第1のセラミック粉末と、 $CaTiO_3$ 、 $SrTiO_3$ および TiO_2 からなる群より選ばれる少なくとも1種からなる第2のセラミック粉末と、ホウケイ酸ガラス粉末とを含み、ホウケイ酸ガラスは、リチウムを Li_2O 換算で3～15重量%、マグネシウムを MgO 換算で30～50重量%、ホウ素を B_2O_3 換算で15～30重量%、ケイ素を SiO_2 換算で10～35重量%、亜鉛を ZnO 換算で6～20重量%、および、アルミニウムを Al_2O_3 換算で0～15重量%含むことを特徴としている。

【0015】

この発明に係る絶縁体セラミック組成物において、ホウケイ酸ガラス粉末を3～20重量%含むことが好ましい。

【0016】

また、第1のセラミック粉末を70重量%以上含み、かつ第2のセラミック粉末を6～30重量%含むことが好ましい。

【0017】

ホウケイ酸ガラスは、 $Li_2(Mg, Zn)SiO_4$ 結晶相を析出し得る組成であることが好ましい。

【0018】

また、第1のセラミック粉末の中心粒径D50は1μm以下であることが好ましい。

【0019】

第2のセラミック粉末としては、 $SrTiO_3$ 粉末および TiO_2 粉末の組み合わせを用いることが好ましい。この場合、 $SrTiO_3$ 粉末を6～13重量%含み、かつ TiO_2 粉末を0.3～5.5重量%含むようにすることがより好ましい。

【0020】

この発明は、また、上述した絶縁体セラミック組成物を1000℃以下の温度で焼成することによって得られる、絶縁性セラミック焼結体にも向けられる。

【0021】

また、この発明は、積層された複数の絶縁性セラミック層と、絶縁性セラミック層に関

連して設けられる配線導体とを備える、積層型セラミック電子部品にも向けられる。この積層型セラミック電子部品において、絶縁性セラミック層が上述した絶縁性セラミック焼結体からなり、配線導体が銅または銀を主成分とすることを特徴としている。

【発明の効果】

【0022】

この発明に係る絶縁体セラミック組成物によれば、 Mg_2SiO_4 からなる第1のセラミック粉末と、 $CaTiO_3$ 、 $SrTiO_3$ および TiO_2 からなる群より選ばれる少なくとも1種からなる第2のセラミック粉末と、特定の組成に選ばれたホウケイ酸ガラス粉末とを含むので、後の説明から明らかになるように、 $1000^\circ C$ 以下の温度で焼成することができ、この焼成によって得られた絶縁性セラミック焼結体は、化学的安定性に優れ、比誘電率が比較的 low、 $10000 GHz$ 以上の Q 値を得ることができ、また、 $\pm 30 ppm \cdot ^\circ C^{-1}$ 以内の共振周波数の温度係数 (τ_f) を得ることができる。

【0023】

したがって、この発明に係る絶縁性セラミック焼結体をもって積層型セラミック電子部品を構成すれば、そこに備える配線導体の主成分として銅または銀を用いることができ、高周波用途に適した積層型セラミック電子部品とすることができる。

【0024】

この発明に係る絶縁体セラミック組成物では、ホウケイ酸ガラスの含有量を20重量%以下と減らすことができる。ホウケイ酸ガラスは比較的高いコストのものであるので、このように、ホウケイ酸ガラス粉末の含有量を減らすことができれば、コスト的に有利である。また、ホウケイ酸ガラス粉末の含有量が減ることにより、添加物としての第2のセラミック粉末とガラスとの反応の制御が行ないやすくなり、添加物による τ_f の制御が容易になる。

【発明を実施するための最良の形態】

【0025】

この発明に係る絶縁体セラミック組成物は、 Mg_2SiO_4 (フォルステライト) からなる第1のセラミック粉末と、 $CaTiO_3$ 、 $SrTiO_3$ および TiO_2 からなる群より選ばれる少なくとも1種からなる添加物としての第2のセラミック粉末と、ホウケイ酸ガラス粉末とを含むものであるが、特に、ホウケイ酸ガラスの組成に特徴がある。

【0026】

ホウケイ酸ガラスは、リチウムを Li_2O 換算で3~15重量%、マグネシウムを MgO 換算で30~50重量%、ホウ素を B_2O_3 換算で15~30重量%、ケイ素を SiO_2 換算で10~35重量%、亜鉛を ZnO 換算で6~20重量%、および、アルミニウムを Al_2O_3 換算で0~15重量%含んでいる。このホウケイ酸ガラスは、特に、 $Li_2(Mg, Zn)SiO_4$ 結晶相を析出し得る組成であることが、焼結体において、より高い Q 値およびより高い信頼性 (耐湿性) を実現し得る点で好ましい。

【0027】

ホウケイ酸ガラスに含まれるリチウムは、 $Li_2(Mg, Zn)SiO_4$ の構成成分となるもので、絶縁性セラミック組成物の焼結温度を下げるように作用する。ホウケイ酸ガラスにおいて、リチウムの含有量を Li_2O 換算で3~15重量%に限定したのは、3重量%未満であると、 $1000^\circ C$ 以下の温度での緻密化が不可能であり、焼結体において、 $Li_2(Mg, Zn)SiO_4$ 結晶相が析出せず、また、 Q 値が低くなり、他方、15重量%を超えると、焼結体において、 $Li_2(Mg, Zn)SiO_4$ 結晶相が析出せず、 Q 値が低く、化学的安定性も低くなるためである。リチウムの含有量に関して、 Li_2O 換算で4~10重量%であることがより好ましく、これによって、焼結体の Q 値をより高くすることができる。

【0028】

次に、ホウケイ酸ガラスに含まれるマグネシウムは、 $Li_2(Mg, Zn)SiO_4$ 結晶相の構成成分となるもので、ガラス作製時の熔融温度を下げるように作用する。ホウケイ酸ガラスにおいて、マグネシウムの含有量を MgO 換算で30~50重量%に限定した

のは、30重量%未満であると、焼結体において、 $\text{Li}_2(\text{Mg}, \text{Zn})\text{SiO}_4$ 結晶相が析出せず、Q値が低くなり、他方、50重量%を超えると、ガラス化が困難または不可能になるためである。マグネシウムの含有量は、より好ましくは、 MgO 換算で30~45重量%とされる。これによって、焼結体のQ値をより高くすることができる。

【0029】

ホウケイ酸ガラスにおいて、ホウ素の含有量を B_2O_3 換算で15~30重量%に限定したのは、15重量%未満であると、ガラスの熔融温度が高くなり、他方、30重量%を超えると、焼結体において、耐湿性が低下し、結晶化度も低くなり、Q値が低くなるためである。ホウ素の含有量は、より好ましくは、 B_2O_3 換算で15~25重量%とされる。これによって、焼結体において、Q値がより高くなり、また、 CaTiO_3 、 SrTiO_3 および TiO_2 との反応性が低くなる。

【0030】

ホウケイ酸ガラスに含まれるケイ素は、 $\text{Li}_2(\text{Mg}, \text{Zn})\text{SiO}_4$ 結晶相の構成成分となるものである。ホウケイ酸ガラスにおいて、ケイ素の含有量を SiO_2 換算で10~35重量%に限定したのは、10重量%未満であると、焼結体の化学的安定性が低く、ガラス化しない場合もあり、他方、35重量%を超えると、焼結体において、 $\text{Li}_2(\text{Mg}, \text{Zn})\text{SiO}_4$ 結晶相が析出しなくなり、Q値が低くなるためである。ケイ素の含有量は、より好ましくは、 SiO_2 に換算して15~30重量%とされる。これによって、焼結体のQ値をより高くすることができる。

【0031】

ホウケイ酸ガラスに含まれる亜鉛は、 $\text{Li}_2(\text{Mg}, \text{Zn})\text{SiO}_4$ 結晶相の構成成分となるもので、焼結体のQ値を上げる効果がある。ホウケイ酸ガラスにおいて、亜鉛の含有量を ZnO 換算で6~20重量%に限定したのは、6重量%未満であると、焼結体において、亜鉛が $\text{Li}_2(\text{Mg}, \text{Zn})\text{SiO}_4$ にならず、Q値の低下や化学的安定性を低下させることがあり、他方、20重量%を超えると、焼結体の化学的安定性が低くなるためである。

【0032】

アルミニウムは、ホウケイ酸ガラスに含有されない場合もあるが、 Al_2O_3 換算で15重量%以下の含有量をもって含有させることにより、焼結体の化学的安定性を向上させることができる。この発明に係る組成系の場合には、 Al_2O_3 はガラスの網目形成酸化物として働き、ガラスを失透しにくくする。なお、ガラスの失透とは、ガラスの製造時に結晶化をしてしまうことであり、一部が結晶化してしまったガラスを用いると、焼結性や電気的特性にばらつきが生じることになる。アルミニウムの含有量が Al_2O_3 換算で15重量%を超えると、1000℃以下の温度では緻密化しなくなり、焼結体の結晶化度が低下して、Q値が低くなる。アルミニウムの含有量は、より好ましくは、 Al_2O_3 換算で10重量%以下であることが好ましい。

【0033】

この発明に係る絶縁体セラミック組成物において、ホウケイ酸ガラス粉末は、好ましくは、3~20重量%含むようにされる。

【0034】

上述のように、ホウケイ酸ガラス粉末が3重量%以上含むことが好ましいとされたのは、3重量%未満であると、1000℃以下の温度では緻密化しなくなることがあるからである。他方、ホウケイ酸ガラス粉末の好ましい含有量が20重量%以下とされたのは、20重量%を超えると、コストの高いガラス量が増えて、コスト的に不利になるからである。また、ガラス量が増えると、前述した結晶相の割合が相対的に減少する傾向にあり、得られた焼結体のQ値が低くなることがある。

【0035】

言い換えると、ホウケイ酸ガラス粉末の含有量は、3重量%以上であれば、より少ない方が好ましく、20重量%以下の、たとえば15重量%以下でも十分である。このように、ホウケイ酸ガラス粉末の含有量が減ると、添加物としての第2のセラミック粉末とガラ

スとの反応の制御が行ないやすくなり、添加物による共振周波数の温度特性の調整をより容易に行なえるようになる。

【0036】

この発明に係る絶縁体セラミック組成物において、第1のセラミック粉末を70重量%以上含み、かつ第2のセラミック粉末を6~30重量%含むことが好ましい。第1のセラミック (Mg_2SiO_4) は、 $-60\text{ ppm}/^\circ\text{C}$ の τ_f を有する。一方、第2のセラミックとしての CaTiO_3 は、 $+800\text{ ppm}/^\circ\text{C}$ の τ_f 、 SrTiO_3 は、 $+1700\text{ ppm}/^\circ\text{C}$ の τ_f 、 TiO_2 は、 $+450\text{ ppm}/^\circ\text{C}$ の τ_f を有する。また、ホウケイ酸ガラスは、負の τ_f を有する。これらを用いて、 $\pm 30\text{ ppm}/^\circ\text{C}$ 以内の τ_f を得るために上記の調合が好ましい。

【0037】

第1のセラミック粉末の中心粒径 D_{50} は $1\text{ }\mu\text{m}$ 以下であることが好ましい。この中心粒径 D_{50} が $1\text{ }\mu\text{m}$ を超えると、ホウケイ酸ガラス粉末の含有量が3~20重量%の範囲で緻密化しなくなることがあるからである。

【0038】

添加物としての第2のセラミック粉末は、焼結体における共振周波数の温度特性を調整するように作用する。

【0039】

第2のセラミック粉末に関して、 CaTiO_3 粉末が含有される場合、その含有量は15重量%以下であることが好ましい。15重量%を超えて含まれると、焼結体において、Q値が低くなることがあり、また、比誘電率が高くなり、高周波帯における伝送速度に影響を及ぼすからである。

【0040】

また、 SrTiO_3 粉末を含む場合には、その含有量は13重量%以下であることが好ましい。13重量%を超えて含まれると、焼結体において、Q値が低くなることがあり、また、比誘電率が高くなり、高周波帯における伝送速度に影響を及ぼすからである。

【0041】

また、 TiO_2 粉末は、結晶化度を上げる効果があるが、この効果を十分に発揮させるためには、0.3重量%以上含むことが好ましい。ただし、30重量%を超えると、焼結体において、比誘電率が高くなり、高周波帯における伝送速度に影響を及ぼすため、 TiO_2 粉末の含有量は、30重量%以下であることが好ましい。

【0042】

なお、第2のセラミック粉末として、 SrTiO_3 粉末および TiO_2 粉末の組み合わせを選択した場合、これら SrTiO_3 および TiO_2 による共振周波数の温度特性の制御という役割に加えて、同等の τ_f に制御する場合、 SrTiO_3 を用いた場合の方が、 CaTiO_3 や TiO_2 を用いた場合よりも、比誘電率を低くすることができる。 TiO_2 については、ガラスの結晶化促進（すなわち、焼結体の高Q化および耐湿性向上）に対する寄与度が大きくなる。

【0043】

そして、 SrTiO_3 と TiO_2 との組み合わせを選択した場合、その他の特性を大きく劣化させることなく、焼結体の低誘電率化やガラスの結晶化促進を図るためには、その配合量を、絶縁体セラミック組成物全体に対して、 SrTiO_3 粉末については6~13重量%とし、 TiO_2 粉末については0.3~5.5重量%とすることが好ましい。

【0044】

SrTiO_3 粉末が6重量%未満であると、焼結体の共振周波数の温度係数がマイナス側に大きくなっていく傾向がある。他方、 SrTiO_3 粉末が13重量%を超えると、焼結体のQ値が低くなっていく傾向がある。また、 TiO_2 粉末が0.3重量%未満であると、結晶相が析出しにくくなる傾向があり、他方、5.5重量%を超えると、焼結体の共振周波数の温度係数がプラス側に大きくなる傾向がある。

【0045】

以上のような絶縁体セラミック組成物は、1000℃以下の温度で焼成することができ、それによって得られた絶縁性セラミック焼結体は、積層型セラミック電子部品を構成するため、有利に用いられる。

【0046】

図1は、この発明に係る絶縁体セラミック組成物の用途となる積層型セラミック電子部品の一例としてのセラミック多層モジュール1を示す断面図であり、図2は、図1に示したセラミック多層モジュール1を分解して示す斜視図である。

【0047】

セラミック多層モジュール1は、多層セラミック基板2を備えている。多層セラミック基板2は、積層された複数の絶縁性セラミック層3および積層された複数の高誘電性セラミック層4を備え、複数の絶縁性セラミック層3は、複数の高誘電性セラミック層4を挟むように位置している。

【0048】

絶縁性セラミック層3は、この発明に係る絶縁体セラミック組成物を焼成して得られる絶縁性セラミック焼結体から構成されるもので、たとえば10以下といった比較的低い比誘電率を有している。

【0049】

他方、高誘電性セラミック層4は、たとえばチタン酸バリウムにガラスを加えた組成を有していて、その比誘電率は15以上、好ましくは30以上とされる。

【0050】

多層セラミック基板2は、種々の配線導体を備えている。配線導体としては、典型的には、セラミック層3および4間の特定の界面に沿って形成される内部導体膜6、セラミック層3および4の特定のものを貫通するように延びるビアホール導体7、および多層セラミック基板2の外表面上に形成される外部導体膜8がある。

【0051】

上述の内部導体膜6のうち、高誘電性セラミック層4に関連して設けられるもののいくつかは、静電容量を与えるように配置され、それによってコンデンサ素子を構成している。

【0052】

多層セラミック基板2の上面には、複数の電子部品9～17が搭載されている。図示された電子部品9～17のうち、たとえば、電子部品9はダイオードであり、電子部品11は積層セラミックコンデンサであり、電子部品16は半導体ICである。これら電子部品9～17は、多層セラミック基板2の上面に形成された外部導体膜8の特定のものに電気的に接続されながら、多層セラミック基板2の内部に形成された配線導体とともに、セラミック多層モジュール1にとって必要な回路を構成している。

【0053】

多層セラミック基板2の上面には、電子部品9～17をシールドするための導電性キャップ18が固定されている。導電性キャップ18は、前述したビアホール導体7の特定のものに電気的に接続されている。

【0054】

また、セラミック多層モジュール1は、多層セラミック基板2の下面上に形成された外部導体膜8の特定のものを接続用端子として、図示しないマザーボード上に実装される。

【0055】

セラミック多層モジュール1は、周知のセラミック積層一体焼成技術を用いて製造することができる。

【0056】

すなわち、まず、絶縁性セラミック層3のためのセラミックグリーンシートが作製される。より具体的には、この発明に係る絶縁体セラミック組成物（すなわち、原料組成物）に、バインダ樹脂および溶剤からなる有機ビヒクルを添加し、セラミックスラリーを得る。このセラミックスラリーを、ドクターブレード法によってシート状に成形し、乾燥した

後、所定の寸法に打ち抜くことによって、セラミックグリーンシートを得る。そして、このセラミックグリーンシートに、配線導体を形成するため、銅または銀を主成分とする導電性ペーストを、所望のパターンをもって付与する。

【0057】

他方、高誘電性セラミック層 4 のための高誘電体セラミック組成物を含むセラミックグリーンシートが作製される。より具体的には、高誘電体セラミック組成物として、たとえば、

(1) 特開平 11-310455 号公報に記載されるような $\text{BaO}-\text{TiO}_2-\text{ReO}_{3/2}-\text{BiO}_3$ 系セラミック粉末（ただし、Re は希土類元素）と、13～50 重量%の SiO_2 、3～30 重量%の B_2O_3 、40～80 重量%のアルカリ土類金属酸化物および 0.1～10 重量%の Li_2O を含むガラス粉末との混合物からなる、セラミック組成物、または

(2) 特開平 11-228222 号公報に記載されるような $\text{BaO}-\text{TiO}_2-\text{ReO}_{3/2}$ 系セラミック粉末（ただし、Re は希土類元素）と、13～50 重量%の SiO_2 、3～30 重量%の B_2O_3 、40～80 重量%のアルカリ土類金属酸化物および 0.5～10 重量%の Li_2O を含むガラス粉末との混合物からなる、セラミック組成物が用意される。このようなセラミック組成物に、バインダ樹脂および溶剤からなる有機ビヒクルを添加し、セラミックスラリーを得る。このセラミックスラリーを、ドクターブレード法によってシート状に成形し、乾燥した後、所定の寸法に打ち抜くことによって、セラミックグリーンシートを得る。そして、このセラミックグリーンシートに、配線導体を形成するため、銅または銀を主成分とする導電性ペーストを、所望のパターンをもって付与する。

【0058】

次に、上述のようにして得られた絶縁性セラミックグリーンシートおよび高誘電性セラミックグリーンシートを、それぞれ、所定の順序で所定の枚数積層し、次いで、厚み方向に加圧する。

【0059】

次に、上述のようにして得られた生の積層体を 1000℃以下、たとえば 800～1000℃の温度で焼成することにより、多層セラミック基板 2 を得ることができる。ここで、焼成は、配線導体が銅を主成分とする場合、窒素雰囲気等の非酸化性雰囲気中で実施され、銀を主成分とする場合には、大気等の酸化性雰囲気中で実施される。

【0060】

次に、多層セラミック基板 2 の表面に、半田付け等を適用して、電子部品 9～17 を搭載し、導電性キャップ 18 を取り付けることによって、セラミック多層モジュール 1 が完成される。

【0061】

以上のようなセラミック多層モジュール 1 によれば、多層セラミック基板 2 に備える絶縁性セラミック層 3 が、この発明に係る絶縁体セラミック組成物を用いて構成されており、さらに、配線導体 6～8 が銅または銀等の比抵抗の小さい金属を主成分として形成されているので、絶縁性セラミック層 3 の比誘電率が低く、共振周波数の温度特性にも優れ、Q 値も高く、それゆえ、高周波用途に適し、かつ信頼性に優れたセラミック多層モジュール 1 を得ることができる。

【0062】

図 3 ないし図 5 は、この発明に係る絶縁体セラミック組成物の用途となる積層型セラミック電子部品の他の例としての LC フィルタ 21 を説明するためのものである。ここで、図 3 は、LC フィルタ 21 の外観を示す斜視図であり、図 4 は、LC フィルタ 21 が与える等価回路図であり、図 5 は、LC フィルタを製造するにあたって焼成工程に付される中間製品としての生の積層体 22 を分解して示す斜視図である。

【0063】

LC フィルタ 21 は、図 3 に示すように、複数の積層された絶縁性セラミック層をもつ

て構成される積層構造物としての部品本体 23 を備え、この部品本体 23 の外表面上であって、各端部には、端子電極 24 および 25 が設けられ、各側面の中間部には、端子電極 26 および 27 が設けられている。

【0064】

LC フィルタ 21 は、図 4 に示すように、端子電極 24 および 25 の間に直列接続された 2 つのインダクタンス L1 および L2 を構成し、インダクタンス L1 および L2 の接続点と端子電極 26 および 27 との間にキャパシタンス C を構成するものである。

【0065】

図 5 を参照して、生の積層体 22 は、焼成されることによって部品本体 23 となるべきもので、複数の積層されたセラミックグリーンシート 28～40 を備えている。なお、セラミックグリーンシートの積層数は図示したものに限定されない。

【0066】

セラミックグリーンシート 28～40 の各々は、この発明に係る絶縁体セラミック組成物に、バインダ樹脂および溶剤からなる有機ビヒクルを添加し、これらを混合して得られたセラミックスラリーを、ドクターブレード法によってシート状に成形し、乾燥した後、所定の大きさに打ち抜くことによって得られたものである。

【0067】

また、図 4 に示すようなインダクタンス L1 および L2 ならびにキャパシタンス C を与えるため、セラミックグリーンシート 28～40 の特定のものと関連して、以下のような態様で配線導体が設けられる。

【0068】

セラミックグリーンシート 30 には、インダクタンス L1 の一部を構成するコイルパターン 41 が形成されるとともに、このコイルパターン 41 の一方端から延びる引出しパターン 42 が形成され、コイルパターン 41 の他方端には、ビアホール導体 43 が設けられる。

【0069】

セラミックグリーンシート 31 には、インダクタンス L1 の一部を構成するコイルパターン 44 が形成されるとともに、その一方端には、ビアホール導体 45 が設けられる。コイルパターン 44 の他方端は、前述したビアホール導体 43 に接続される。

【0070】

セラミックグリーンシート 32 には、上述のビアホール導体 45 に接続されるビアホール導体 46 が設けられる。

【0071】

セラミックグリーンシート 33 には、キャパシタンス C の一部を構成するコンデンサパターン 47 が形成されるとともに、コンデンサパターン 47 から延びる引出しパターン 48 および 49 が形成される。また、セラミックグリーンシート 33 には、前述したビアホール導体 46 に接続されるビアホール導体 50 が設けられる。

【0072】

セラミックグリーンシート 34 には、キャパシタンス C の一部を構成するコンデンサパターン 51 が形成されるとともに、コンデンサパターン 51 に接続されるビアホール導体 52 が設けられる。コンデンサパターン 51 は、前述したビアホール導体 50 に接続される。

【0073】

セラミックグリーンシート 35 には、キャパシタンス C の一部を構成するコンデンサパターン 53 が形成されるとともに、このコンデンサパターン 53 から延びる引出しパターン 54 および 55 が形成される。また、このセラミックグリーンシート 35 には、前述したビアホール導体 52 に接続されるビアホール導体 56 が設けられる。

【0074】

セラミックグリーンシート 36 には、上述のビアホール導体 56 に接続されるビアホール導体 57 が設けられる。

【0075】

セラミックグリーンシート37には、インダクタンスL2の一部を構成するコイルパターン58が形成されるとともに、その一方端には、ビアホール導体59が設けられる。コイルパターン58の他方端は、前述したビアホール導体57に接続される。

【0076】

セラミックグリーンシート38には、インダクタンスL2の一部を構成するコイルパターン60が形成されるとともに、このコイルパターン60の一方端から延びる引出しパターン61が形成される。コイルパターン60の他方端は、前述したビアホール導体59に接続される。

【0077】

以上のような配線導体としての、コイルパターン41、44、58および60、引出しパターン42、48、49、54、55および61、ビアホール導体43、45、46、50、52、56、57および59、ならびにコンデンサパターン47、51および53を形成するにあたっては、銅または銀を主成分とする導電性ペーストが用いられ、この導電性ペーストの付与のため、たとえばスクリーン印刷が適用される。

【0078】

生の積層体22を得るため、セラミックグリーンシート28~40を、図5に示した順序で積層し、厚み方向に加圧することが行なわれる。

【0079】

その後、生の積層体22を1000℃以下、たとえば800~1000℃の温度で焼成することにより、図3に示した部品本体23を得ることができる。ここで、焼成は、前述したセラミック多層モジュール1の場合と同様、配線導体が銅を主成分とする場合には、窒素雰囲気等の非酸化性雰囲気中で実施され、銀を主成分とする場合には、大気等の酸化性雰囲気中で実施される。

【0080】

次に、部品本体23の外表面上に、端子電極24~27が形成される。これら端子電極24~27の形成のため、たとえば、銅または銀を主成分とする導電性ペーストの塗布および焼付け、または、蒸着、めっきもしくはスパッタリングなどの薄膜形成法等が適用される。

【0081】

以上のようにして、LCフィルタ21を得ることができる。

【0082】

なお、この発明に係る絶縁体セラミック組成物の用途となる積層型セラミック電子部品は、図示したようなセラミック多層モジュール1やLCフィルタ21に限定されるものではない。たとえば、マルチチップモジュール用多層セラミック基板、ハイブリッドIC用多層セラミック基板などの各種多層セラミック基板、あるいはこれらの多層セラミック基板に電子部品を搭載した様々な複合電子部品、さらには、チップ型積層コンデンサやチップ型積層誘電体アンテナなどの様々なチップ型積層電子部品に対しても、この発明に係る絶縁体セラミック組成物を適用することができる。

【0083】

次に、この発明に係る絶縁体セラミック組成物によって得られる特性を確認するため、ならびに、絶縁体セラミック組成物について、この発明の範囲を求めるために実施した実験例について説明する。

【0084】

まず、絶縁体セラミック組成物に含まれるホウケイ酸ガラス粉末として、表1に示すような種々の組成のものを用意した。

【0085】

【表1】

| ガラス 記号 | Li ₂ O (重量%) | MgO (重量%) | B ₂ O ₃ (重量%) | SiO ₂ (重量%) | ZnO (重量%) | Al ₂ O ₃ (重量%) | 備考 |
|-----------|----------------------------|--------------|--|---------------------------|--------------|---|--------|
| * G1 | 2.0 | 38.0 | 25.0 | 27.0 | 8.0 | — | |
| G2 | 3.5 | 38.0 | 25.0 | 25.5 | 8.0 | — | |
| G3 | 15.0 | 32.0 | 20.0 | 23.0 | 10.0 | — | |
| * G4 | 16.5 | 32.0 | 20.0 | 21.5 | 10.0 | — | |
| * G5 | 6.0 | 28.0 | 26.0 | 28.0 | 8.0 | 4.0 | |
| G6 | 6.0 | 30.0 | 26.0 | 28.0 | 8.0 | 4.0 | |
| G7 | 5.0 | 49.0 | 22.0 | 18.0 | 6.0 | — | |
| * G8 | 5.0 | 55.0 | 19.0 | 15.0 | 6.0 | — | ガラス化不可 |
| * G9 | 8.0 | 44.0 | 14.0 | 25.0 | 7.0 | 2.0 | ガラス化困難 |
| G10 | 8.0 | 42.0 | 16.0 | 25.0 | 7.0 | 2.0 | |
| G11 | 6.0 | 34.0 | 29.0 | 21.0 | 10.0 | — | |
| * G12 | 6.0 | 33.0 | 31.0 | 20.0 | 10.0 | — | |
| * G13 | 10.0 | 38.0 | 23.0 | 9.0 | 10.0 | 10.0 | ガラス化不可 |
| G14 | 10.0 | 38.0 | 23.0 | 11.0 | 10.0 | 8.0 | |
| G15 | 6.0 | 35.0 | 17.0 | 34.0 | 8.0 | — | |
| * G16 | 6.0 | 33.0 | 17.0 | 36.0 | 8.0 | — | |
| * G17 | 6.0 | 31.0 | 28.0 | 31.0 | 4.0 | — | |
| G18 | 6.0 | 31.0 | 26.0 | 31.0 | 6.0 | — | |
| G19 | 6.0 | 37.0 | 19.0 | 18.0 | 20.0 | — | |
| * G20 | 6.0 | 35.0 | 19.0 | 18.0 | 22.0 | — | |
| * G21 | 6.0 | 35.0 | 20.0 | 15.0 | 8.0 | 16.0 | |
| G22 | 6.0 | 35.0 | 20.0 | 16.5 | 8.0 | 14.5 | |
| G23 | 6.0 | 41.0 | 20.0 | 26.0 | 7.0 | — | |

【0086】

表1において、ガラス記号に*を付したものは、この発明の範囲外の組成を有するガラス粉末である。

【0087】

表1に示したガラス粉末のうち、「ガラス化不可」または「ガラス化困難」であったガラスG8、G9およびG13を除いて、平均粒径1～2μmになるまで粉碎し、絶縁体セラミック組成物のためのホウケイ酸ガラス粉末とした。

【0088】

他方、絶縁体セラミック組成物に含まれる第1のセラミック粉末として、平均粒径0.8μmのMg₂SiO₄粉末を用意するとともに、第2のセラミック粉末として、平均粒径1.5μmのCaTiO₃粉末、平均粒径1.5μmのSrTiO₃粉末および平均粒径1.0μmのTiO₂粉末をそれぞれ用意した。

【0089】

次に、表2に示した各試料に係る絶縁体セラミック組成物を得るため、上述した第1の

セラミック粉末とホウケイ酸ガラス粉末と第2のセラミック粉末とを混合した。

【0090】

【表2】

| 試料 番号 | 第1のセラミック量 (重量%) | ホウケイ酸ガラス | | 第2のセラミック | |
|----------|--------------------|----------|------------|----------|------------|
| | | 種類 | 量 (重量%) | 種類 | 量 (重量%) |
| * 1 | 70.0 | G1 | 20.0 | CT | 10.0 |
| 2 | 70.0 | G2 | 20.0 | CT | 10.0 |
| 3 | 85.0 | G3 | 3.0 | CT | 12.0 |
| * 4 | 85.0 | G4 | 3.0 | CT | 12.0 |
| * 5 | 77.0 | G5 | 15.0 | CT | 8.0 |
| 6 | 77.0 | G6 | 15.0 | CT | 8.0 |
| 7 | 74.0 | G7 | 15.0 | CT | 11.0 |
| 8 | 74.0 | G10 | 15.0 | CT | 11.0 |
| 9 | 76.0 | G11 | 15.0 | CT | 9.0 |
| * 10 | 76.0 | G12 | 15.0 | CT | 9.0 |
| 11 | 74.0 | G14 | 18.0 | CT | 8.0 |
| 12 | 74.0 | G15 | 18.0 | CT | 8.0 |
| * 13 | 74.0 | G16 | 18.0 | CT | 8.0 |
| * 14 | 75.0 | G17 | 15.0 | CT | 10.0 |
| 15 | 75.0 | G18 | 15.0 | CT | 10.0 |
| 16 | 79.0 | G19 | 20.0 | CT | 8.0 |
| * 17 | 85.0 | G20 | 2.0 | CT | 8.0 |
| * 18 | 66.5 | G21 | 19.0 | CT | 13.5 |
| 19 | 65.5 | G22 | 19.0 | CT | 14.5 |
| 20 | 80.0 | G23 | 9.0 | CT | 11.0 |
| 21 | 82.0 | G23 | 9.0 | ST | 9.0 |
| 22 | 65.0 | G23 | 10.0 | T | 25.0 |
| 23 | 80.0 | G23 | 9.0 | CT/T | 10.0 / 1.0 |
| 24 | 82.0 | G23 | 9.0 | ST/T | 8.7 / 0.3 |
| 25 | 84.0 | G23 | 9.0 | ST/T | 6.0 / 1.0 |
| 26 | 82.0 | G23 | 9.0 | ST/T | 8.0 / 1.0 |
| 27 | 80.0 | G23 | 9.0 | ST/T | 10.0 / 1.0 |
| 28 | 78.0 | G23 | 9.0 | ST/T | 12.0 / 1.0 |
| 29 | 81.0 | G23 | 9.0 | ST/T | 8.5 / 1.5 |
| 30 | 79.0 | G23 | 9.0 | ST/T | 8.5 / 3.5 |
| 31 | 77.0 | G23 | 9.0 | ST/T | 8.5 / 5.5 |
| 32 | 92.0 | G7 | 7.0 | T | 1.0 |
| 33 | 67.0 | G14 | 30.0 | T | 3.0 |

【0091】

表2において、試料番号に*を付したものは、この発明の範囲外の絶縁体セラミック組成物である。

【0092】

また、表2において、「第1のセラミック量」の欄には、第1のセラミック粉末としての Mg_2SiO_4 粉末の添加量が示されている。

【0093】

また、「ホウケイ酸ガラス」における「種類」の欄には、表1の「ガラス記号」が示され、同じく「量」の欄には、ホウケイ酸ガラス粉末の添加量が示されている。

【0094】

また、「第2のセラミック」における「種類」の欄には、第2のセラミック粉末として、 $CaTiO_3$ (=CT)、 $SrTiO_3$ (=ST) および TiO_2 (=T) のいずれが用いられたかが示され、同じく「量」の欄には、その添加量が示されている。

【0095】

次に、表2に示した各試料に係る絶縁体セラミック組成物100重量部に対して、バインダとしてのアクリル系樹脂を20重量部、および溶剤としてのメチルエチルケトン30重量部加えて造粒し、この粉末をプレス成形し、円柱状の成形体を得た。そして、成形体を、1000℃以下の温度で焼成し、試料となる絶縁性セラミック焼結体を得た。

【0096】

次に、表3に示すように、各試料について、比誘電率(ϵ_r)、Qf値、共振周波数の温度係数(τ_f)および化学的安定性を評価した。

【0097】

なお、 ϵ_r 、Qf値および τ_f の測定には、誘電体共振器法を用い、測定周波数が10GHzになるように試料寸法を調整した。また、化学的安定性は、 ϵ_r およびQf値を評価した試料を用いて、PCT(プレッシャーコッカーテスト)を温度120℃および相対湿度95%の条件下で100時間行なった後にQf値に著しい劣化がないかどうかを判断したもので、表3において、著しい劣化がなかった場合には、化学的安定性が良好であるとして、「○」で表し、著しい劣化があった場合には、化学的安定性が良好でないとして、「×」で表した。

【0098】

【表 3】

| 試料 番号 | ϵ_r | Qf値 (GHz) | τ_f (ppm \cdot °C $^{-1}$) | 化学的安定性 |
|----------|--------------|--------------|---------------------------------------|--------|
| * 1 | 焼結せず | | | |
| 2 | 9.5 | 28000 | -5 | ○ |
| 3 | 11.2 | 10500 | +5 | ○ |
| * 4 | 9.8 | 8500 | -15 | × |
| * 5 | 9.1 | 4800 | -15 | ○ |
| 6 | 9.3 | 12000 | -12 | ○ |
| 7 | 10.5 | 41000 | +10 | ○ |
| 8 | 9.8 | 38000 | -10 | ○ |
| 9 | 8.8 | 22000 | +25 | ○ |
| * 10 | 8.4 | 4000 | +20 | × |
| 11 | 9.2 | 25000 | -25 | ○ |
| 12 | 7.8 | 23000 | -15 | ○ |
| * 13 | 7.7 | 5500 | -12 | ○ |
| * 14 | 10.5 | 25000 | -20 | × |
| 15 | 10.5 | 41000 | -22 | ○ |
| 16 | 8.9 | 41000 | -20 | ○ |
| * 17 | 8.9 | 36000 | -22 | × |
| * 18 | 焼結せず | | | |
| 19 | 12.4 | 22000 | +18 | ○ |
| 20 | 10.5 | 52000 | -15 | ○ |
| 21 | 9.0 | 49000 | -14 | ○ |
| 22 | 12.5 | 45000 | -16 | ○ |
| 23 | 11.0 | 56000 | -6 | ○ |
| 24 | 8.8 | 53000 | -8 | ○ |
| 25 | 7.5 | 65000 | -30 | ○ |
| 26 | 8.0 | 60000 | -18 | ○ |
| 27 | 10.2 | 40000 | +5 | ○ |
| 28 | 11.2 | 32000 | +15 | ○ |
| 29 | 9.0 | 54000 | -8 | ○ |
| 30 | 9.5 | 55000 | -9 | ○ |
| 31 | 10.5 | 52000 | -11 | ○ |
| 32 | 6.7 | 120000 | -60 | ○ |
| 33 | 7.1 | 31000 | -70 | ○ |

【0099】

表 3 においても、この発明の範囲外の試料番号には、*が付されている。

【0100】

表 2 および表 3 に示したこの発明の範囲内の試料は、表 2 の「ホウケイ酸ガラス」にお

ける「種類」の欄を参照すればわかるように、表1に示したこの発明の範囲内のホウケイ酸ガラスを含むとともに、第1のセラミック粉末としての Mg_2SiO_4 粉末と第2のセラミック粉末としての $CaTiO_3$ 、 $SrTiO_3$ および TiO_2 の少なくとも1種からなる粉末とを含んでいる。その結果、1000℃以下の温度で焼成することができ、化学的安定性に優れ、10000GHz以上のQf値を示し、 $\pm 10 ppm^\circ C^{-1}$ 以内の τ_f を示している。

【0101】

これに対して、表1に示したガラスG1は、 Li_2O が3重量%未満であり、そのため、これを用いた表2および表3の試料1では、1000℃以下の温度で焼結しなかった。他方、ガラスG4は、 Li_2O が15重量%を超えており、そのため、これを用いた試料4では、Qf値が10000GHz未満となり、化学的安定性も劣っていた。

【0102】

ガラスG5は、 MgO が30重量%未満であり、そのため、これを用いた試料5では、Qf値が10000GHz未満と低くなった。他方、ガラスG8は、 MgO が50重量%を超えている。そのため、ガラス化できなかった。

【0103】

ガラスG9は、 B_2O_3 が15重量%未満であり、ガラス化が困難であった。他方、ガラスG12は、 B_2O_3 が30重量%を超えており、そのため、これを用いた試料10では、Qf値が10000GHz未満と低く、化学的安定性も劣っていた。

【0104】

ガラスG13は、 SiO_2 が10重量%未満であり、そのため、ガラス化できなかった。他方、ガラスG16は、 SiO_2 が35重量%を超えており、そのため、これを用いた試料13では、Qf値が10000GHz未満と低かった。

【0105】

ガラスG17は、 ZnO が6重量%未満であり、そのため、これを用いた試料14では、化学的安定性が劣っていた。他方、ガラスG20は、 ZnO が20重量%を超えており、そのため、これを用いた試料17では、化学的安定性が劣っていた。

【0106】

ガラスG21は、 Al_2O_3 が15重量%を超えており、そのため、これを用いた試料18は、1000℃以下の温度で焼結しなかった。

【図面の簡単な説明】

【0107】

【図1】この発明に係る絶縁体セラミック組成物の用途となる積層型セラミック電子部品の一例としてのセラミック多層モジュール1を示す断面図である。

【図2】図1に示したセラミック多層モジュール1を分解して示す斜視図である。

【図3】この発明に係る絶縁体セラミック組成物の用途となる積層型セラミック電子部品の他の例としてのLCフィルタ21の外観を示す斜視図である。

【図4】図3に示したLCフィルタ21が与える等価回路図である。

【図5】図3に示したLCフィルタ21を製造するにあたって焼成工程に付される中間製品としての生の積層体22を分解して示す斜視図である。

【符号の説明】

【0108】

- 1 セラミック多層モジュール
- 2 多層セラミック基板
- 3 絶縁性セラミック層
- 6 内部導体膜
- 7, 43, 45, 46, 50, 52, 56, 57, 59 ビアホール導体
- 8 外部導体膜
- 21 LCフィルタ
- 23 部品本体

2 4 ~ 2 7 端子電極

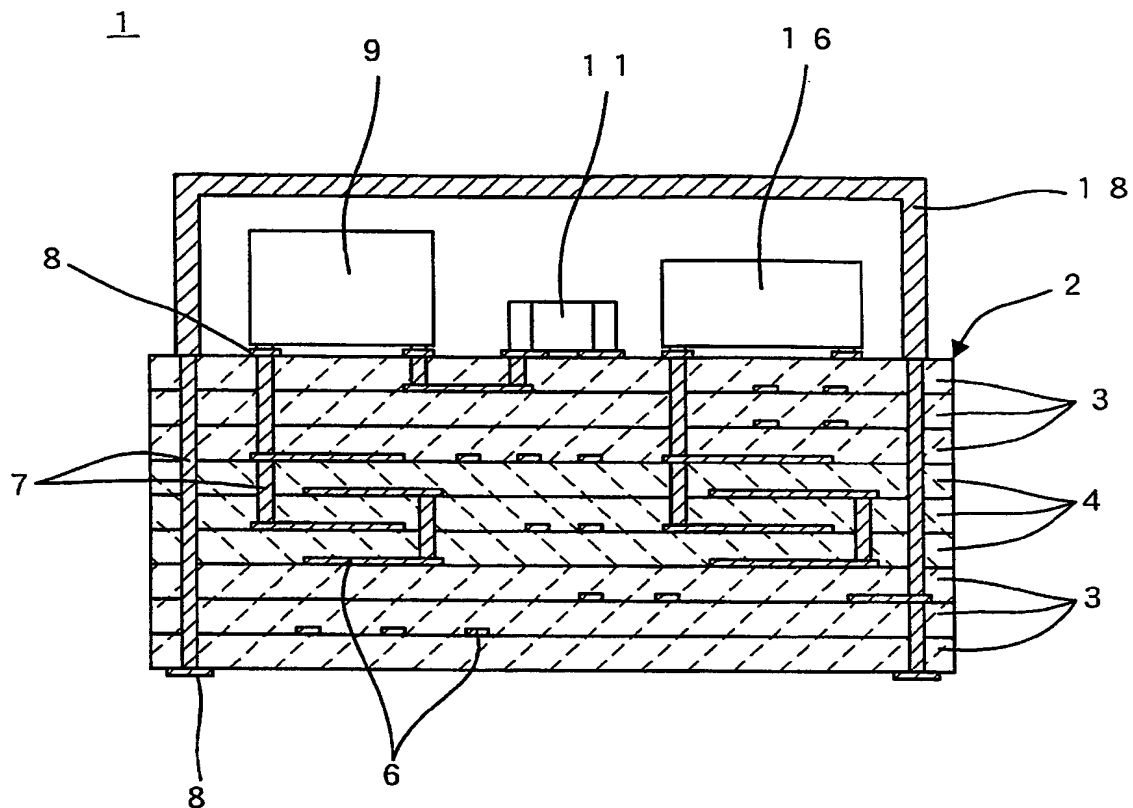
2 8 ~ 4 0 セラミックグリーンシート

4 1, 4 4, 5 8, 6 0 コイルパターン

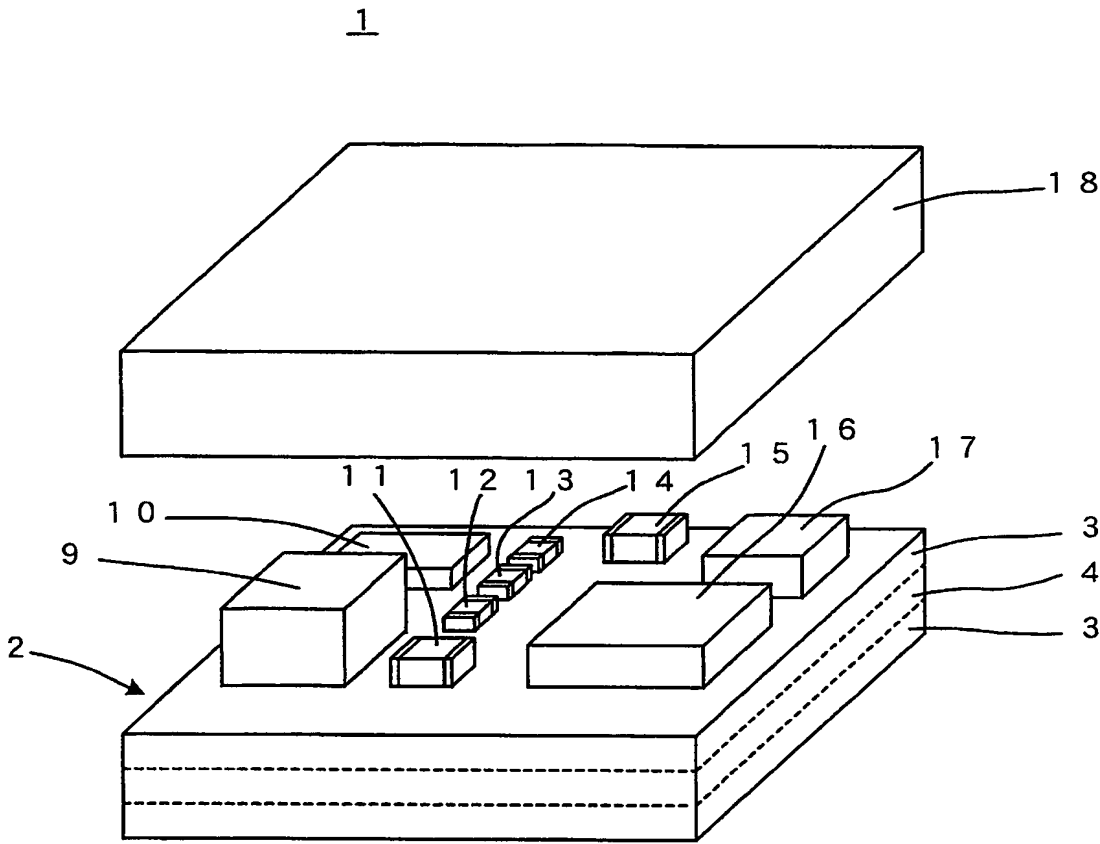
4 2, 4 8, 4 9, 5 4, 5 5, 6 1 引出しパターン

4 7, 5 1, 5 3 コンデンサパターン

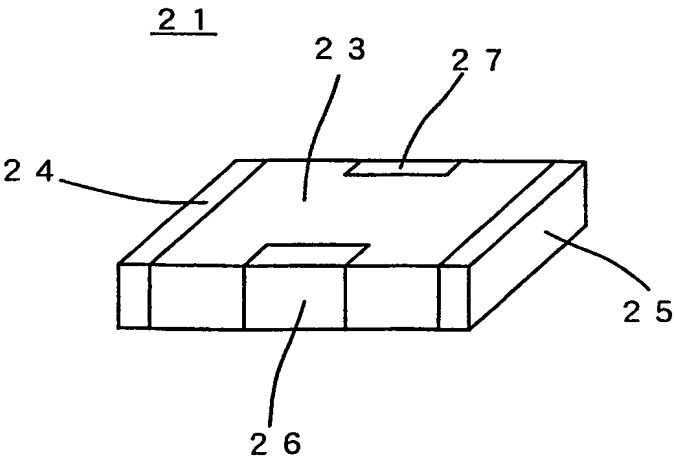
【書類名】 図面
【図 1】



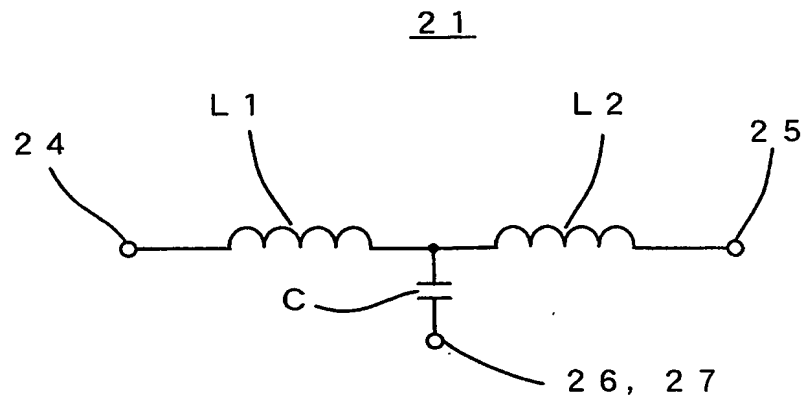
【図 2】



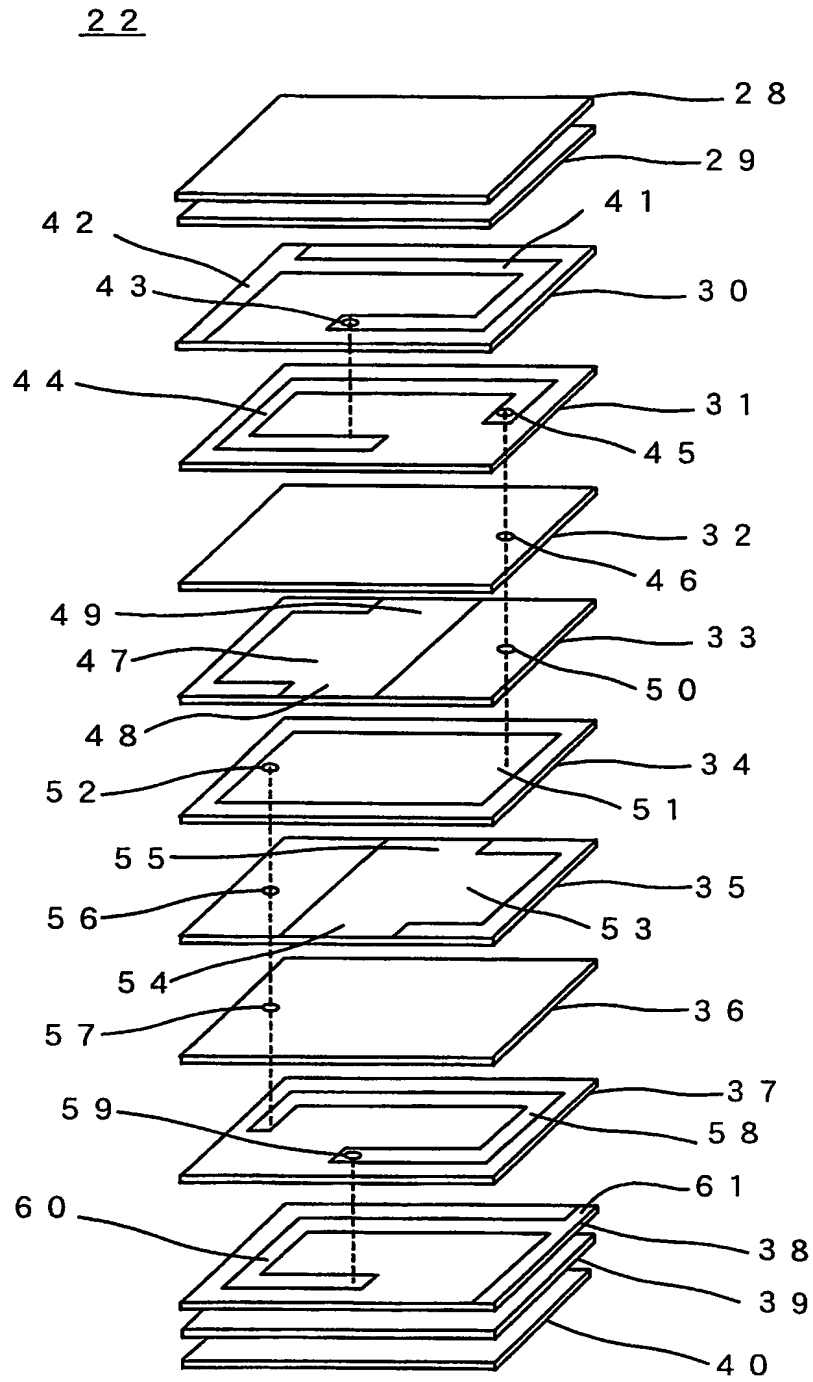
【図 3】



【図 4】



【図 5】



【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 1000℃以下の温度で焼成可能であり、焼成後の焼結体において、比誘電率が低く、共振周波数の温度係数を小さく制御でき、さらに高いQ値を得ることができる、絶縁体セラミック組成物を提供する。

【解決手段】 Mg_2SiO_4 からなる第1のセラミック粉末と、 $CaTiO_3$ 、 $SrTiO_3$ および TiO_2 より選ばれる少なくとも1種からなる第2のセラミック粉末と、ホウケイ酸ガラス粉末とを含み、ホウケイ酸ガラス粉末は、リチウムを Li_2O 換算で3～15重量%、マグネシウムを MgO 換算で30～50重量%、ホウ素を B_2O_3 換算で15～30重量%、ケイ素を SiO_2 換算で10～35重量%、亜鉛を ZnO 換算で6～20重量%、および、アルミニウムを Al_2O_3 換算で0～15重量%含む、絶縁体セラミック組成物。

【選択図】 なし

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号 [0 0 0 0 0 6 2 3 1]

1. 変更年月日 1 9 9 0 年 8 月 2 8 日
[変更理由] 新規登録
住 所 京都府長岡京市天神二丁目 2 6 番 1 0 号
氏 名 株式会社村田製作所

2. 変更年月日 2 0 0 4 年 1 0 月 1 2 日
[変更理由] 住所変更
住 所 京都府長岡京市東神足 1 丁目 1 0 番 1 号
氏 名 株式会社村田製作所

Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/001463

International filing date: 02 February 2005 (02.02.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP
Number: 2004-055884
Filing date: 01 March 2004 (01.03.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 31 March 2005 (31.03.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in compliance with Rule 17.1(a) or (b)



World Intellectual Property Organization (WIPO) - Geneva, Switzerland
Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle (OMPI) - Genève, Suisse

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☐ FADED TEXT OR DRAWING
- ☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☒ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.